

Bij verwarmen van 6,65 g  $\text{NiSO}_4 \cdot x \text{H}_2\text{O}$  in vacuüm wordt het water uitgedreven en blijft nadien 3,67 g  $\text{NiSO}_4$  over. Bereken x.

## Oplossing

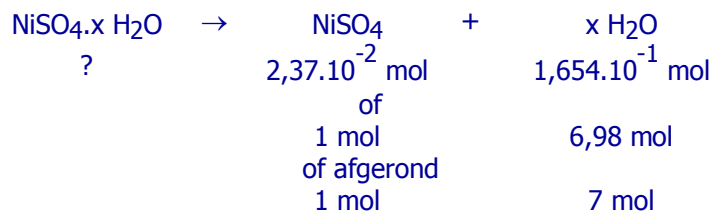
Bij het verwarmen heeft volgende reactie plaats:



Toepassen van de wet van massabehoud laat toe om de hoeveelheden in te vullen:



Uitgedrukt in mol wordt dit:



$$\mathbf{x = 7}$$